### AMINO ACID AMIDE HYDROLASE AND USE THEREOF

Also published as: Publication number: JP2234678 (A) **Publication date:** 1990-09-17 **引 JP8022228 (B)** ASANO YASUHISA; NAKAZAWA AKIKO; HANAMOTO SAWAKO; 1 JP2113384 (C) Inventor(s):

KONDO SEI

SAGAMI CHEM RES Applicant(s):

- international: C12P13/04; C12N1/20; C12N9/80; C12P13/22; C12P41/00;

C12R1/025; C12N1/20; C12N9/78; C12P13/00; C12P41/00; (IPC1-7): C12N1/20; C12N9/80; C12P13/04; C12P13/22;

C12P41/00

- European:

Classification:

**Application number:** JP19890054995 19890309 **Priority number(s):** JP19890054995 19890309

# Abstract of **JP 2234678 (A)**

PURPOSE: To obtain a new D-amino acid amide hydrolase having substrate specificity and specific molecular weight from a culture mixture by culturing a bacterium belonging to the genus Achromobacter, capable of hydrolyzing amino acid amide to give the culture mixture. CONSTITUTION:A bacterium [e.g. new strain, Achromobacter sp. SCRC-SV3 (FERM P-1060)], capable of hydrolyzing amino acid amide, is cultured. In the culture, preferably a liquid medium containing a nitrogen source such as ammonium sulfate, a carbon source such as starch and an inorganic salt such as K2HPO4 or NaCl is used as the medium. The bacterium is cultured under an aerobic condition by shaking culture, aerated spinner culture, etc. The culture temperature is preferably 25-45 deg.C and pH is 5-11.; A D-amino acid amide hydrolase is collected from the prepared culture mixture and purified by using ordinary enzyme purification method. The enzyme is treated with D-amino acid amide or a D-amino acid amidecontaining substance to form a D-amino acid.

Data supplied from the **esp@cenet** database — Worldwide

### ⑩ 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

# ⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 平2-234678

⑤Int. Cl. <sup>5</sup>

Ç

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成2年(1990)9月17日

C 12 N 9/80 C 12 P 13/04 13/22 41/00 Z

7823-4B 8931-4B

C A 8931-4B 7823-4B \*\*

審査請求 未請求 請求項の数 5 (全10頁)

国発明の名称

アミノ酸アミド加水分解酵素及びその使用

②特 顧 平1-54995

聖

20出 願 平1(1989)3月9日

⑫発 明 者

浅 野

泰久

神奈川県相模原市南台1-9-2-202

@発 明 者

仲 沢

章子

神奈川県相模原市東大沼 4-4-1

@発 明 者 花

人

本 佐和子

神奈川県相模原市栄町3-16-204

個発 明 者

願

创出

近 藤

神奈川県大和市中央林間 5 - 16 - 4

財団法人相模中央化学

東京都千代田区丸の内1丁目4番5号

研究所

四代 理 人

弁理士 青 木

朗 外4名

最終頁に続く

### 明 細 書

#### 1. 発明の名称

アミノ酸アミド加水分解酵素及びその使用

### 2. 特許請求の範囲

1. 下記の物性:

(イ) Dーフェニルアラニンアミド及び水から Dーフェニルアラニン及びアンモニアを生成する 反応を触媒する;

- (ロ)高速液体クロマトグラフィーゲル濾過法 において約38,000の分子量を有する;及び
- (ハ) D体の芳香族アミノ酸アミドを良好な基 質とする:

を有するアミノ酸アミド加水分解酵素。

- 2. 請求項1記載のアミノ酸アミド加水分解酵素の製造方法において、該アミノ酸アミド加水分解酵素を生産することができるアクロモバクター(Achronobacter) 属細菌を培養し、この培養物から該アミノ酸アミド加水分解酵素を採取することを特徴とする方法。
  - 3. 請求項1記載のアミノ酸アミド加水分解酵

素を生産することができるアクロモバクターsp. SCRC-SV3。

- 4. アクロモバクター属細菌の培養物、菌体又は、菌体処理物をDーアミノ酸アミドまたはDーアミノ酸アミド含有物に作用させ、Dーアミノ酸を生成せしめることを特徴とするDーアミノ酸の製造方法。
- 5. 請求項1記載のアミノ酸アミド加水分解酵素をDーアミノ酸アミドまたはDーアミノ酸アミドまたはDーアミノ酸アミド含有物に作用させ、Dーアミノ酸を生成せしめることを特徴とするD-アミノ酸の製造方法。

#### 3. 発明の詳細な説明

### 〔産業上の利用分野〕

この発明は、新規なアミノ酸アミド加水分解酵素、その製造方法、該酵素を生産する微生物、及び該酵素を使用するD-アミノ酸の製造法に関する。D-アミノ酸は、医薬、農薬、食品の合成原・料として有用である。

(2)

3

#### 〔從来の技術〕

アミノ酸アミド加水分解酵素は、通常、Lーアミノ酸アミドに作用してLーアミノ酸を遊離する。ロビンソンら(Journal of Biological Chemistry, 202, 1 (1953))、ホプスら(Archives of Biochemistry and Biophysics, 114, 567-575 (1966))、ミナミウラら(Journal of Permentation Technology, 33, 653 (1969))、プランスコットら(Journal of Biochemistry, 75, 185 (1974))は、各種生物由来のアミノベブチダーゼが、Lーアミノ酸からなるペプチドに作用するのみならず、Dーアミノ酸をN末端とするペプチドに対してもわずかに作用することを報告しているが、これらは、Dーアミノ酸からなるペプチドにのみ特異的に作用するアミノ酸アミド加水分解酵素ではない。

マエストラッチら(Archives für Microbiology, 138, 315 (1984))は、プレビバクテリウム(<u>Brevi-bacterium</u>)属細菌の産生するアシルアミド・アミドヒドロラーゼ(EC 3.5.1.4)が直鎖あるいは芳香族カルボン酸アミドのみならずDーアラニンアミ

(3)

解反応はDーアミノ酸アミドを原料とするものであり、Dーアミノ酸アミド含有物のD立体特異的な加水分解については確認されていない。

特開昭61-96989 にはロドコッカス・エリスロボリス(Rhodococcus erythropolis) 菌体によるDーアミノ酸アミドの、対応するDーアミノ酸への酵素的加水分解法が記載されているが、酵素化学的見地から、いかなる酵素が関与しているのかについて記載されていない。又、Dーアミノ酸アミド含有物のD立体特異的な加水分解については全く記載されていない。

特開昭61-274690には、シュードモナス(Pseu-domonas)属、ロドコッカス (Rhodococcus)属、及びセラチア (Serratia) 属細菌菌体によるDーアミノ酸アミドの、対応するDーアミノ酸への酵素的加水分解法が記載されているが、酵素化学的見地からいかなる酵素が関与しているのかについて記載されていない。又、記載されている加水分解反応はDーアミノ酸アミドを原料とするものであり、Dーアミノ酸アミド含有物のD立体特異的な

ドにも作用することを報告しているがD-立体特 異的な加水分解については全く記載されていない。 又、本酵素はアミノ酸アミド加水分解酵素ではない。

特開昭57-13000、特開昭59-15978、特開昭60-36446、特開昭62-55097、及び特開昭62-253397には、各種微生物によるDLーアミノ酸アミド又は、Lーアミノ酸アミドの、対応するLーアミノ酸への酵素的加水分解法が記載されているが、酵素化学的見地から、いかなる酵素が関与しているのかについて記載されていない。又、Dーアミノ酸アミド含有物のD立体特異的な加水分解については全く記載されていない。

特開昭60-184392にはアクロモバクター(Achro-mobacter)属、アルカリゲネス(Alcaligenes)属、及びクルチア(Kurthia)属細菌菌体によるDーアミノ酸アミドの、対応するDーアミノ酸への酵素的加水分解法が記載されているが、酵素化学的見地から、いかなる酵素が関与しているのかについて配載されていない。又、記載されている加水分

(4)

加水分解については全く記載されていない。

特開昭63-87998、および網谷ら、昭和63年度日本醗酵工学会大会講演要旨集P34には、ロドコッカス(Rhodococcus)属細菌菌体によるDLーアミノ酸アミドの、対応するDーアミノ酸への酵素的加水分解法が記載されているが、酵素化学的見地からいかなる酵素が関与しているのかについて記載されていない。又、記載されている加水分解反応はアクロモバクター(Achromobacter)属細菌によるものではない。

尾崎ら、昭和63年度日本職酵工学会大会構演要旨集P 34には、アルスロバクター(Arthrobacter)属細菌菌体によるDL-アラニンアミドの、対応するD-アラニンへの酵素的加水分解法が記載されているが、酵素化学的見地からいかなる酵素が関与しているのかについて記載されていない。又、記載されている加水分解反応はアクロモバクター(Achromobacter) 属細菌によるものではない。

浅野ら、昭和63年度日本日本農芸化学会大会 講演要貨集P 588: 浅野、昭和63年度有機合成

### 特開平 2-234678(3)

夏期セミナー「活きた有機合成の新手法と新概念」 要旨集P 28;浅野、ペトロテック12, 42(1988) には、未同定細菌より精製したDーアミノ酸アミ ド加水分解酵素によるDILーアミノ酸アミドの、 対応するD-アミノ酸への酵素的加水分解法が記 **載されているが、記載されている加水分解酵素の** 分子量は 122,000であり、本発明の酵素とは、分 子量の点で異なる。また、該酵素が作用する基質 としてはD-アラニンアミド、D-2-アミノ酪 酸アミド、D-セリンアミド、D-スレオニンア ミド、D-メチオニンアミド、及びD-ノルバリ ンアミドのアミノ酸アミド、並びにDーアラニル グリシン、D-アラニル-D-アラニル-D-ア ラニン、D-アラニルーL-アラニルーL-アラ ニン、D-アラニル-D-アラニル-D-アラニ ルーD-アラニン、D-アラニンパラニトロアニ リド等のD-アラニン誘導体が言及されているに すぎず、他のアミノ酸誘導体に作用する旨の記載 はない。

特公昭61-68には、D-アミノ酸を含むオリゴ

(7)

### [課題を解決するための手段]

本発明者等は、該酵素を生産する新規な微生物及び該酵素の新規な製造方法を開発するために、 Dーアミノ酸誘導体に特異的に作用するアミノ酸アミド加水分解酵素活性を有する菌株を広範囲に
スクリーニングしたところ、アクロモバクター属
細菌が新規なDーアミノ酸アミノ酸アミド加水分解酵素を生産することを見出した。

前記の目的は、D-アミノ酸誘導体に特異的に作用することを特徴とするアミノ酸アミド加水分解酵素・アミノ酸アミド加水分解酵素を生産する細菌を培養し、この培養物から前記酵素を採取することを特徴とする前記酵素の製造方法:前記酵素又は該酵素の含有物の存在下でD-アミノ酸を探取まで含有物を反応せしめ、該D-アミノ酸を探取することを特徴とするD-アミノ酸の製造方法:を提供することにより解決される。

自念不足

ペプチドに作用する放線協由来のDーアミノ酸ペプチダーゼの製造法が記されているが、本酵素はペプチドのC末端に作用するカルボキシペプチダーゼ様酵素であって、Dーアミノ酸アミドに特異的な加水分解酵素ではない。

従って、アクロモバクター属細菌の菌体処理物によるDLーアミノ酸アミドの、対応するDーアミノ酸へのD立体選択的な加水分解法については、Dーアラニンアミド、Dー2ーアミノ酪酸アミド、Dーセリンアミド、Dースレオニンアミド、Dーメチオニンアミド、及びDーノルバリンアミド以外、全く知られていない。

#### [発明が解決しようとする課題]

従って本発明は、今まで存在することが知られていなかった基質特異性および分子量を有する Dーアミノ酸アミドに特異的な加水分解酵素、該酵素の新規な製造方法、該酵素を生産する微生物、及び該酵素を利用する Dーアミノ酸の新規な製造法を提供しようとするものである。

(8)

### 〔具体的な説明〕

# (1) 微生物

本発明において使用する微生物としてはDーアミノ酸誘導体に特異的なアミノ酸アミド加水分解
酵素を生産できるアクロモバクター(Achromobacter)
属に属する微生物であればよく、このような微生
物は保存菌のなかから選択することができる場合
もあり、また自然界から分離することができる。

このような微生物としては、例えば本発明者により分離された新菌株アクロモバクターsp. SCRC-SV3 を挙げることができる。この菌株アクロモバクターsp. SCRC-SV3は工業技術院微生物工業技術研究所に微工研菌寄第 10608 身 (FERM P-10608) として寄託されている。

// 0 として寄託されている。 この関係の八群原は地奈川県お袋原志で

この菌株の分離源は神奈川県相模原市である。 前記の新規な菌株は第1表に示すような菌学的 性質を有する。

以下杂白

# 第 1 表

# 第1表(統き)

観	察	項	<u> </u>	SCRC-SV3の観察結果	親 察 項 目	SCRC-SV3の観察結果
a )	形	旭	•		チ)コロニーの光沢	あり
1	細閒	四の型	ī	樺 闔	リ)可溶性色素の生成	なし
	大き	さ		0. 6 $\mu$ m $\times$ 1. 2 $\mu$ m	2 肉汁寒天斜面培養	
2	多形	修性の	有無	_	(30℃,3日間)	
3	運動	り性の	有無	+	イ)生育の良否	良 好
4	胞子	の有	無	<del>-</del>	ロ)コロニーの光沢	あり
5	グラ	ム築	色		3 肉汁液体培養	
6	抗重	性		_	(30℃,7日間)	
b )	各年	地に	おける生育状態	<b>K</b>	ィ)表面の生育	良 好
1	肉汁	寒天	平板培養		口)濁度	濁
	(3	<b>0 ℃</b>	, 3日間)		ハ)沈 殿	なし
ተ	) =		一形状(直径)	1 min	ニ)ガス発生	なし
ដ	) =	<del>   </del> =	一の形	円 形	4 肉汁ゼラチン	
<i>/</i> \	) =	口二	一裏面の形状	平滑	(30℃,7日間)	
<u></u>	.) =	<b>D</b> =	ーの隆起状態	球面	ゼラチン液化	なし
水	:) =	ב ע	一の周縁	全 緑	5 リトマスミルク	
^	) =	口二	一の色調	後ベージュ	(30℃,7日間)	なし
ŀ	) =	ロニ	一の透明度	不透明		

(11)

(12)

第1表(統含)

第1表〔続き〕

		第1 夜1	<u>M 8 )</u>					A 1 4			
観	築	項目	SCRC-SV3の観察結果	観	察	項	i	8	SCRC-	SV3の観	察結果
c )	生理	里学的性質		-	<b>a</b> )	温	度				
1	硝酸	変塩 の 還 元	4-			3	0	,c		+	
2	脱	**	+	•		3	7	*C		+	
3	М	R	<del></del>			4	1	ţĊ.			
4	V	P	_	14	酸	素に	対	する態度			
5	イン	ノドール生成	•••	15	0	- F	゙テ	スト		酸化的	J
6	硫化	<b>と水素の生成</b>			(	グル	<b>=</b>	ース)			
7	デン	ノプンの加水分解	_	16	糖	類力	6	の酸および			
8	9 3	エン酸利用(Simmons	) +		ガ	スの	生	成			
9	色第	<b>长生成</b>								酸	ガス
1	' ) К	ing A培地	•		1.	L -	7	ラピノース		-	_
<b>E</b>	ı) X	ing B培地			2.	D -	- 牛	シロース		-	-
1.0	ウレ	アーゼ	<b></b>		3.	<b>D</b> -	- 1	ルコース		+	_
11	<i>‡</i> ‡	キシダーゼ	+		4.	Ð -	- 7	ンノース		<del>~~</del>	_
12	カタ	フラーゼ	+		5.	D -	- フ	ラクトース		+	_
13	生育	ずの範囲			6.	D -	- ガ	<b>゙</b> ラクース		_	
1	) p	H	6 ~ 1 0		7.	麦芽	片牌			+	_
		•	•		8.	و بن	糖			_	

#### 第1表(続き)

観 蘇	項	I	SCRC-SV3の質	見察結果
			酸	ガス
9. 4	PL *:	The second second		_
10.	トレノ	ヘロース	_	_
11.	D — :	ノルビット	-	
12. I	D - •	マンニット	_	
13. 4	グリャ	セリン	_	
14. 5	デンフ	プン	****	<del></del>
15.	ラフィ	ィノース		
16.	( ヌ !	<b>リン</b>		***
17. I	3 - i	リポース	-	_
18.	ナルコ	ドース	_	_
19. 7	リルカ	ボキシメチルセ	:ルロース -	
20. 3	プリコ	コーゲン	_	
17 E3	<b>7</b>	ン要求性:あり	•	
e) +0	の他の	D諸性質		
DNа	<b>s</b> e			
アノ	レギニ	ニンの分解	+	
せき	ラチン	/の分解性		

(15)

ェリッヒア・コリ (Bacherichia coli) や酵母のごとき異種宿主もしくはアクロモバクター属細菌のごとき同種宿主を形質転換することにより、本発明のアミノ酸アミド加水分解酵素生産株を人為的に創製することもできる。

### (2) 酵素の製造方法

第1表(続き)

観	察	項	目		SCRC-SV3の観察結果
	耐力	萬性		5 %	+
				7 %	+
			1	0.9/	_

上記の窗学的性質に基づきチェスターとクーパー(Journal of Clinical Microbiology, 9, 425 (1979))及び、Manual of Clinical Microbiology 4th ed., P 330, (1985)の記述に従って、前記 SCRC SV3の菌株を次のように同定した。すなわち、グラム陰性、胞子の生成無し、短桿菌、運動性、好気的、オキシダーゼ陽性、及びグルコースから酸が生成する。このような性質からアクロモバクター属に属する細菌であることが明らかである。

なお、これらの菌株に変異を生じさせて一層生産性の高い菌株を得ることもできる。また、これらの菌株の細胞中に存在するアミノ酸アミド加水分解酵素の生産に関与する遺伝子を切り出し、これを適切なベクター例えばプラスミドに挿入し、このベクターを用いて適当な宿主、例えばエッシ

(16)

およそ0.01~5%である。

培養は固体培地又は液体培地のいずれを用いてもよいが、目的酵素を多量に得るためには、液体培地を用い、振盪培養、通気・撹拌培養等により好気的条件下で培養を行なうのが好ましい。培養温度は関が生育し、アミノ酸アミド加水分解酵素が生産される温度範囲内であればいずれの温度でも良いが、好ましくは25~45℃である。呼は5~11、好ましくは6~10の範囲である。培養時間は酵素活性が発現される時間を選べば良いが好ましくは6~72時間である。

次に得られた培養物から本発明のアミノ酸アミ ド加水分解酵素が採取されるが、精製法として通 常の酵素精製法を用いることが出来る。遠心分離 等によって菌体を集め、超音波処理、ダイノミル 等の機械的方法によって菌体を破砕する。細胞片 などの固形物を遠心分離などによって除き、粗粉 素を得、さらにこれに硫酸プロタミン又は硫酸ストレプトマイシンを加えて処理を行ない、塩析、 有機溶媒沈殿、吸着クロマトグラフィー、イオン 交換クロマトグラフィー、ゲル濾過クロマトグラフィー、アフィニティークロマトグラフィー等を行ない、さらに硫酸アンモニウム等の塩やポリエチレングリコール等の添加による結晶化等の公知の方法によって均一の結晶酵素標品を単離することが出来る。

この方法において使用されるアミノ酸アミド加水分解酵素の使用形態は特に限定されない。例えば、精製された酵素を使用することができるのは無論のこと、細胞を含有する培養液、培養生菌体、アセトン等によって脱水処理された風乾菌体、菌体、砂臓・で精製された部分精製物を使用することが出来る。さらにこれらの酵素は、おりウレタン樹脂、カッパカラギーナン、アルギン酸ナトリウム、イオン交換樹脂、半透膜、高分子酵素修飾剤等により固定化したものを使用することが出来る。

#### (3)<u>力価の測定法</u>

本発明においては次の方法により力価を測定し

(19)

# (4) 酵素の性質

本発明のアミノ酸アミド加水分解酵素は次の性質を有する。

(1)作用:次式に示す反応を触媒する。

D-フミノ酸アミド+HzO →D-アミノ酸+NHs

(2)基質特異性:本酵素は、Dートリプトファンアミド、Dーフェニルアラニンアミド、Dーチロシンアミド等の芳香族Dーアミノ酸アミド、及びその他の比較的疎水性の高いDーアミノ酸アミドを良好な基質とする。具体的には第2表の通りである。

以下余户

た。トリスー塩酸緩衝液 (pH8.5)50 μ mo ℓ、 D ー フェニルアラニンアミド 5 μ mo ℓ、 及び適当量の 酵素サンプルを 0.5 配になるように混合し、 3 0

℃において10分間反応せしめた後、梯騰水中に3分間浸して反応を停止し、生成したローフェニルアラニンを以下の方法によって定量した。すなわち、上記反応被0.5 配に、フェノール10.6

 $\mu$  mo  $\ell$ 、 4-アミノアンチピリン $0.79\,\mu$  mo  $\ell$ 、パーオキシグーゼ 5 単位を加えて、  $1.5\,m$  とし、

ーオキシグーゼ5単位を加えて、1.5 mlとし、30℃において5分間保温した後、Dーアミノ酸オキシダーゼを0.14単位加えて1.6 mlとし、37℃において60分間振盪した。これを沸騰水中に3分間浸して反応を停止し、500nmにおける吸でを測定して、検量線より反応液中のDーフェールアミン量を求めた。また、他のDーフェーアミンでは対する本酵素の活性は、クス社製りを用いて測定して求めた。1分間当り1μmolのDーフェールアラニンを生成する酵素量を1単位とした。

(20)

#### 第 2 表

基	質		7		W.		۲				•	相为	ht à	舌	性	{	%	<u>`</u>
D - :	7 .=	<u>:-</u>	ル	ア	ラ	<u></u>	ン	ア	₹ [				1	0	0			
D - 1	l y	ブ	۲	フ	7	ン	ア	×	٢					9	6			
D - 5	ا م	シ	ン	7	111	۲								9	7			
$D \rightarrow t$	2 1	シ	ン	7	131	f								4	6			
D - 7	アラ	<u></u>	ン	ア	111	۴								3	3			
D - 2	/ チ	才	=	ン	ア	<i>M</i> ,	۴							2	8			
D	1 10		1	シ	ン	ア	m	۴						4	0			
D	ノル	ハ	IJ	ン	ァ	¥	F							1	5			
D -:	フェ	<u></u>	ル	グ	ij	シ	ン	7	≅	۲				1	5			
D - /	くう	٤	ĸ	D	+	シ	フ	x.	ر بــ	レ				1	5			
3	y 1J	シ	ン	7	3	۴												
D - 5	7' 🗀	IJ	ン	7	121	۴									9.	7		
D -	1 9	ン	7	S.	F										2.	5		
D - 8	ニス	チ	ジ	ン	7	3	.F								1.	5		
D - 7	アス	バ	゙ラ	<b>‡</b> '	ン	酸	ア	È	F						1.	4		
D - 3	グル	9	H	ン	7	111	۴								1.	1		
D - 3	スレ	才	ت	ン	7	M	F								0.	6	4	
グリ:	ンン	ァ	1	F											0.	5	7	

#### 第2要(続き)

						 					_
基	質	7	~	۲		相対	活	性	(	%	)
D -	グルタ	7 🗧 :	ノ酸フ	7 1 1				0.	2	7	
D -	アスパ	・ラゴ	ドンフ	7 ≷ K				0.	2	6	
D -	α – 7	? \$ ,	離首	変ア ミ	۴			0.	I	8	
n -	イソク	يو ماد م	7 2 3	ノ酸ア	₹ F			0.	1	0	
D	アルキ	د ئ د	ノアミ	₹ F				0.	0	9	
D	ベリン	ノアミ	₹ F					0.	1	5	
D	イソロ	113	ソンゴ	アミド				0.	1	1	
D -	フェニ	ニルフ	7 5 5	ニンメ	チル	1	9	2			
	エステ	・ル				 1					_

これらに対応するLーアミノ酸アミドには作用しない。

- (3) 至適pH:pH8 付近が至適である。
- (4) pH安定性:各pHの緩衝液(0.05 M)中、30℃にて1時間保温した後の残存活性を測定した場合、pH7.0~10.0付近が安定である。
- (5) 至適温度: 40℃付近における活性が最大である。

(23)

D-アミノ酸アミド含有物からD-アミノ酸を合 成する方法は、以下のごとくに行われる。本発明 に用いられるDーアミノ酸アミド含有物は、例え ば、公知の方法に従ってそれぞれのD-アミノ酸 メチルエステル含有物を合成し、続いて、アンモ ニアガスと反応せしめるか、あるいは、ストレッ カー法により合成したαーアミノニトリルを化学 的あるいは酵素的に水和して得ることができる。 また、DL-アミノ酸アミドの酵素による光学分 割の際に副生するD-アミノ酸アミドを用いるこ ともできる。本発明に用いる酵素としては、アミ ノ酸アミド加水分解酵素、アミダーゼ、アミノペ プチダーゼ、アシラーゼ等いずれの通称名で呼ば れるものでも良いが、N末端が遊離のD-アミノ 酸アミドに対してD立体特異的に作用してD-ア ミノ酸を生成する加水分解酵素であれば良い。具 体的には、本発明のアミノ酸アミド加水分解酵素 を挙げることができる。

アミノ酸アミド加水分解酵素反応による D ーア ミノ酸の製造の様態については、特に制限はない

- (6)温度安定性: 0.1 Mリン酸緩衝液 (pH 8.0) 中、各温度において10分間処理した後の残存活性を測定したところ、35℃で85%の活性が残存していた。
- (7) 吸収スペクトル: 278nmに極大吸収を有する。
- (8)金属イオン、阻害剤の影響:亜鉛、水銀等の金属イオン及びPMSF等の阻害剤によって活性が阻害される。
- (9)等電点:アンホラインを用いる焦点電気泳動により測定した場合、約5.3である。
- (10)分子費: 高速液体クロマトグラフィー(TSK 3000 SW)により約38,000と算出される。
- (11)均一性:高速液体クロマトグラフィー(TSK BEAR 5PW) により第1図Aに示す如く単一のピークを与える。また、ポリアクリルアミドゲル電気泳動により第1図Bに示す如く単一のバンドを与える。

#### (5) D-アミノ酸の製造法

新規なアミノ酸アミド加水分解酵素を用いて、

(24)

が、通常は前記の酵素を含む反応液に基質として のD-アミノ酸アミド、及び水が含まれていれば 反応が進行する。

酵素の様態としては、特に制限はないが、細胞を含有する培養液、培養菌体、酵素源を含む処理物、培養上清液、又は培養液から分離した菌の処理物、これから得た酵素剤、さらにしてもある。 財素とはおり、はないのののののののののののののののののののののののののでは、砂素である。 ないである。 は、生菌体、固定化菌体ののののののである。 は、生菌体、固定化菌体のののののである。 は、生菌体、固定化菌体のが変更が変更によっては、生菌体、固定化菌体のでは、 は、生菌体、固定化菌体のが変更によって異なり、特に限定されないが、通常1~100,000単位とするのが便利である。

原料のローアミノ酸アミドの濃度は反応を阻害しない程度であれば良く、反応被中の前記酵素の濃度等により異なり特に限定されないが、1~500g/lとするのが便利である。低濃度で使用する場合には遊離塩基の形で使用することができ

るが、比較的高濃度で使用する場合には例えば、 塩酸塩やトシル酸塩等の形で使用するのがH調整 の観点から好ましい。ローアミノ酸アミド含有物 又はその塩はバッチ式反応においては反応開始時 に一度に添加することもでき、又反応の進行と共 に複数回に分割して、もしくは連続的に添加する こともできる。

反応媒体としては、水、又はアセトン、アセトン、アセトン、アル、DNSOもしくはDMP 等を含む緩衝作用を有する水溶液を用いることができる。緩衝液と街では、例えば、トリスーHC L 緩衝液、 J ン酸緩衝液、 J ン酸緩衝液、 J ン酸緩衝液、 BPBS - NaOH緩衝液、 J PBS - NaOH緩緩衝液、 J PBS - NaOH緩衝液、 J PBS - NaOH W J PBS

シクロヘキサン、四塩化炭素、クロロフォルム、 二塩化メチレン、トリクロロエタン、ベンゼン、 トルエン、キシレン、酢酸エチル、酢酸プチル、 プタノール、ヘキサノール、オクタノール等を水 と共存させて使用することができる。また、それ の有機溶媒の混合物を使うこともできるし、水 を飽和させた有機溶媒、水性緩衝液との二層系 るいは、ミセル、逆ミセル、エマルジョンとして 反応させることもできる。

反応のpHとしては、pH5~11、好ましくはpH6~10とする。

反応の温度も反応のpHと同様に考えることができるが、通常は20~60℃、好ましくは25~50℃である。

反応時間は、特に限定されないが、反応混合物の基質濃度、酵素力価等、に依存して基質Dーアミノ酸アミド含有物が充分な収率でDーアミノ酸に転換されるまで反応を維持する。

生成したD-アミノ酸は任意に常法によって精 製採取することができる。例えば、反応終了後に、

(27)

(28)

トリクロロ酢酸を加えて蛋白質を沈澱せしめ、菌体(存在する場合には)と共に濾過し、濾液をイオン交換樹脂等により精製し、結晶化する。

次に実施例によりこの発明をさらに具体的に説明する。

実施例 1. アクロモバクターsp. SCRC-SV3からの D-アミノ酸アミダーゼの精製

グルコース 0.1%、トリプトン 0.5%、酵母エキス 0.5%、及び K z H P O 。 0.1%を含有し、pH 7.0 に調整した培地 1 0 ℓを 120℃、15分間加熱殺菌した後、アクロモバクターsp. SCRC-SV3(微工研菌等 10608号)を接種して24時間培養の後、菌体を得た。

国体を生理的食塩水で洗浄した後、0.1 mM EDTA 及び5 mM 2ーメルカプトエタノールを含むリン 酸緩衝液 (pF7.0)300 mに懸濁し、9 KHz における超音波処理を約20分(計約25時間)行ない 固体を破砕した。破砕歯体は14,000×g、20分間の遠心分離で除去し、Dーアミノ酸アミダーゼを含む素抽出液を得た。この無細胞抽出液にプロ タミン硫酸を 3.8 g 加えて、 3 0 分撹拌した後、 14,000×g、 2 0 分間の違心分離で沈澱を除去した。 この上清に固形硫酸アンモニウムを加え6 0 %硫酸アンモニウムと飽和した。 3 0 分撹拌の後、14.000×gで 2 0 分間の遺心分離で得られる、酵素活性を有する沈殿を少量の0.01 M リン酸緩衝液 (pH 7.0) で溶解し、さらに 0.1 m M の EBTA及び 5 m M の 2 ーメルカプトエタノールを含む0.01 M リン酸緩衝液(pH 7.0) で透析した。 この酵素液をあらかじめ 0.1 m M の BDTA及び 5 m M の 2 ーメルカプトエタノールを含む0.01 M リン酸緩衝液(pH 7.0) で適遇させ、 0.1 m M の EDTA、 5 m M の 2 ーメルカプトエタノール、及び 0.1 M の NaC & を含む0.01 M リン酸緩衝液(pH 7.0) で溶出した。

活性区分を集め、DBAB-トヨパール 650 Mのカラムクロマトグラフィーのステップを繰り返した。活性区分を集め、0.1 mMのEDTA及び 5 mMの 2 ーメルカプトエタノールを含む0.01 Mリン酸緩衝液(pH7.0)で透析後、あらかじめ同じ緩衝液で平

第 3 发

	エ 程	総活性 (単位)	総蛋白 (wy)	比 活 性 (単位/略)
1.	無細胞抽出液	1.820	19.000	0.0960
2.	プロタミン処理及び 硫安分画 (0-60%)	1,480	14,800	0.0960
3.	DEAEートョパール (1回目)	950	350	2.71
4.	DEAE-トヨパール (2回目)	752	144	5.23
5.	ヒドロキシアパタイト	575	38.5	14.9
6.	セファデックスG-200	293	16.1	18.2
7.	TSK G - 300SW	96.2	4.0	24.1
8.	TSK DEAE 5PW	54.0	0.11	482

この酵素はPhenyl-5PW カラムクロマトグラフィーにより単一のピークを与え(第1図)、ボリアクリルアミドゲル電気泳動において均一であることが証明された(第2図)。

(31)

衡化したヒドロキシアパタイトのカラムに通過さ

せ、 0. 1 nMの&DTA及び 5 nMの 2 ーメルカプトエタ

7.0)の直線的な濃度勾配で酵素を溶出させた。

この活性区分を集め、 O. 1 mMのEDTA及び 5 mMの 2

-メルカプトエタノールを含む0,01Mリン酸緩衝

液(pH7.0)で透析後、濃縮し、0.1 mMのEDTA及

NaC & を含む0.05 M リン酸級衝液(p!l 7.0 )で平

衡化したセファデックスG-200 によるゲル濾過

クロマトグラフィーを行なった。次に、同上の綴

衝液を用いて、TSK G3000 SWゲル濾過カラムを用

いる高速液体クロマトグラフィーを行なった。さ

らに、活性区分をTSK DRAE-トヨパールイオン交

換カラムを用いる高速液体クロマトグラフィーに

8.0)の濃度勾配で溶出させた。こうして、アミ

ノベブチダーゼを約 5,000倍に精製した。この精

製工程における比活性及び回収率を第3表に示す。

かけ、0.2~0.3 Mのトリスー塩酸緩衝液(pfl

び 5 mHの 2 ーメルカプトエタノール及び 0. 1 M

ノールを含む0.01Mから0.5Mリン酸級衝液(plf 、

DL-フェニルアラニンアミド塩酸塩1.50g (0.0075mol) を0.2Mリン酸緩衝液(pH7.0) 75 紀に溶解し、0.01 Mリン酸緩衝液(pH 7.0)で 透析したアミノペプチダーゼ 210単位 (実施例 1 において部分精製した比衝性14.9単位/呕の酵素) を加えて、37℃で1時間保温した。反応液中に 生成したDーフェニルアラニンをアンバーライト IRA-400 (C L ^ ) カラムに吸着させ、水洗後、 ] N 塩酸で溶出させた。この溶液を減圧下濃縮し、 Dowex 50W×8(H<sup>\*</sup>) カラムに吸着させ、水洗後、 1Nアンモニア水で溶出させた。減圧下濃縮し、 D-フェニルアラニンを 581 mg(47,0%)得た。 得られたD-フェニルアラニンは水ーメタノール ーイソプロピルアルコール-エーテルで再結晶し、 市販のD-フェニルアラニンとスペクトルデータ を比較した。融点: 270°C。

(32)

元素分析値

笋值 (%)	実測値(%)
65.43	65.32
6.71	6.71
8.48	8.48
	65.43

(α) 3°+35.5° (c=0.48, H₂0)で光学的に 純粋な D体であった。マススペクトル、核磁気共 鳴スペクトル、および歩外吸収スペクトルによる 分析結果はいずれも、生成物が Dーフェニルアラ ニンであることを示した。

#### 4. 図面の簡単な説明

第1図は、本発明の精製酵素のPheny」-5PW カラムクロマトグラフィーの溶出プロフィールを示し、本発明の酵素が均一であることを示す。

第2図は本発明の精製酵業のポリアクリルアミドゲル電気泳動の結果をスケッチしたものであり、本発明の酵素が均一であることを示す。



第 1 図



第 2 図

第1頁の続き	*			
fint. Cl.	5	識別記号		庁内整理番号
12 N 12 R 12 R 12 P 12 P 12 R 12 R 12 R 12 R 12 R	1/20 9/80 1:025) 13/04 1:025) 13/22 1:025) 1/20 1:025)		A	8515—4B